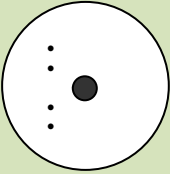
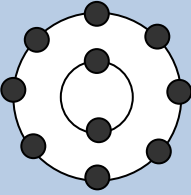

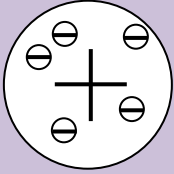




Sumativa

Contesta lo que se te solicita en cada una de las preguntas

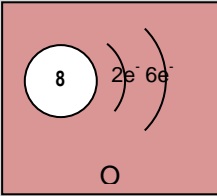
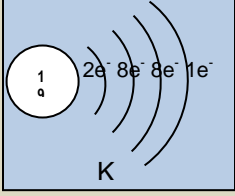
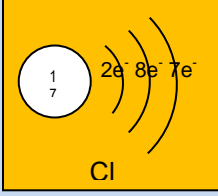
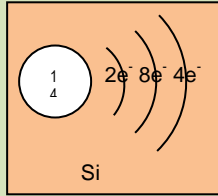
1. Identifica cada uno de los modelos atómicos, escribiendo sobre la línea el nombre del científico que lo propuso: Rutherford, Bohr, Dalton y Thompson.

1  _____	2  _____	3  _____	4  _____
---	---	--	---

2. Escribe dentro del paréntesis la primera letra del nombre del científico de acuerdo a las características del modelo atómico que propuso, Dalton (D), Thompson (T), Rutherford (R) y Bohr (B):

- () En su modelo establece que en el núcleo está concentrada la masa y la carga positiva.
- () En su modelo establece niveles de energía donde se ubican los electrones.
- () El átomo lo considera indivisible e indestructible.
- () El átomo es considerado como una pequeña esfera cargada positivamente con cargas negativas para neutralizarla.
- () En su modelo establece un núcleo y alrededor de este se encuentran girando los electrones.
- () El átomo es considerado como una pequeña esfera.
- () Descubrió al electrón y lo introdujo en su modelo para neutralizar la carga positiva.

3. De acuerdo a las siguientes ilustraciones del modelo de Bohr, completa las tablas siguientes escribiendo el nombre del elemento, su número atómico, el grupo y período en que se encuentra ubicado en la tabla periódica.

			
Nombre del elemento:	Nombre del elemento:	Nombre del elemento:	Nombre del elemento:
Z: ___ Grupo: ___	Z: ___ Grupo: ___	Z: ___ Grupo: ___	Z: ___ Grupo: ___
Período: _____	Período: _____	Período: _____	Período: _____

4. Representa gráficamente con una breve descripción de los modelos de Bohr correspondientes a los siguientes elementos representativos:
Nitrógeno, sodio, calcio, bromo y neón.

--	--	--	--	--

5. () En la tabla periódica, los ordenamientos horizontales de los elementos reciben el nombre de:

- grupos
- familias
- períodos
- zonas

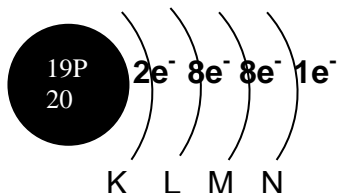
6. () Consulta la tabla periódica y responde lo siguiente:
los elementos con número atómico sucesivo 16 y 17 están en:

- el mismo grupo y períodos distintos
- el mismo período y grupos extremos
- el mismo período en grupos contiguos
- el mismo período y grupo

7. () Por su ubicación en el grupo IVA(16) de la tabla periódica, se puede afirmar que el número de electrones externos del oxígeno es:

- a) 2
- b) 4
- c) 6
- d) 8

8. () Para el potasio su número atómico es $Z=19$ y la distribución electrónica según el modelo atómico de Bohr es:



Con base en esta información se puede afirmar que el período y la familia a los que pertenece el potasio son, respectivamente:

- a) 1 y IA(1)
- b) 1 y IVA(4)
- c) 4 y IA (1)
- d) 4 y IVA (4)

Consulta la tabla periódica y contesta lo que se te pide.

9. Para los siguientes elementos indica si se trata de un metal o de un no metal:

- Bromo _____
- Aluminio _____
- Azufre _____
- Oxígeno _____
- Sodio _____
- Hidrógeno _____
- Hierro _____

10. Indica a que familia pertenecen los elementos de la siguiente lista

- Bromo _____
- Aluminio _____
- Azufre _____
- Oxígeno _____
- Sodio _____
- Hidrógeno _____
- Hierro _____

11. Sin consultar la tabla periódica escribe el símbolo de los siguientes elementos:

- Litio _____
- Sodio _____
- Magnesio _____
- Aluminio _____
- Nitrógeno _____
- Oxígeno _____
- Helio _____
- Cloro _____

12. Relaciona las siguientes columnas colocando dentro del paréntesis el número del elemento que correspondan:

	Símbolo	Elemento
() Ca	1. Sodio
() Ne	2. Cobre
() O	3. Neón
() P	4. Fósforo
() Cu	5. Calcio
() Na	6. Oxígeno